



Experimento de Cinética Química Adaptado para o Deficiente Visual

Daiane Garcia,
Janimar Nunes,
Uberdan Mendes



Cinética Química

Área da Química que estudas as velocidades ou o grau de velocidade das reações.

Fatores que afetam a velocidade das reações:

- Estado Físico dos reagentes;
- Concentrações dos reagentes;
- Temperatura;
- Catalisador.

Efeito da Temperatura

Procedimento Experimental: através das sensações de tato e audição a pessoa que está vendada tentará identificar a reação química que está ocorrendo nos dois bêqueres à sua frente contendo água nas temperaturas fria e quente e ao mesmo tempo será colocado um comprimido efervescente em ambos os bêqueres.

Aplicação do experimento na “Sala das Sensações” da Feira de Ciências na Escola Espírito Santo, Bagé RS



Realização do Experimento no evento “Feira na Praça” Bagé RS



Discussão: O aumento da temperatura faz aumentar as energias cinéticas das moléculas, assim a reação ocorre mais rápido na água quente, pois as moléculas se movimentam mais rapidamente e aumenta a frequência de contato entre elas.

Conclusão: Percebeu-se ao realizar o experimento, que a pessoa vendada, conseguia identificar facilmente a reação que acontecia através do tato e da audição, concluiu-se também, que por se tratar de um experimento de baixo custo, pode ser facilmente aplicado em qualquer escola.

Referência:

Brown, Theodore L., Química, a Ciéncia Central
9° Edição.

<https://www.youtube.com/watch?v=zM12LTdPAYI&t=168s>

